بسم الله الرحمن الرحيم

{وَقُل رَبِّ زِدني عِلمًا}

صدق الله العظيم

تم بحمد الله كتابة هذا الملف إبتغاءاً لوجه الله تعالى لا إلى مصلحه أو غيرها وسيبقى هذا الملف حاملاً اسمي إلى أن ألقى الله

محتوى الملف

الإسكيم

هتمشي على خطواتها في التجربه

نرجوا منكم الدعاء لأني قد بذلت جهداً كبيراً حتى أصل لهذه النتيجه

حمدي وجيه 01020975139

إستكشاف الشقوق الحامضية

التجربة \ الشق	Na_2CO_3 CO_3^{-2} الكربونات	$NaHCO_3$ HCO_3^{-1} بيكربونات	Na_2SO_3 SO_3^{-2} كبريتيت	$Na_2S_2O_3$ $S_2O_3^{-2}$ ثيوكبريتات	$NaNO_2$ NO_2^{-1} نيتريت	$NaCl$ Cl^{-1} كلوريدات	$NaNO_3$ NO_3^{-1} نترات	Na_2SO_4 SO_4^{-2} كبريتات	Na_2HPO_4 PO_4^{-3} فوسفات
HCl	فوران	فوران	غاز خانق	غاز خانق راسب أصفر	أبخرة بنية	١ع مجهول + ١ع HCl			—
$MgSO_4$	راسب أبيض ع البارد	عدم راسب ع البارد	١ع مجهول + ١ع $MgSO_4$			—	—	—	—
$(CH_3COO)_2Pb$	—	—	أبيض قبل أبيض بعد	أبيض قبل رمادي بعد	١ع مجهول + ١ع $(CH_3COO)_2Pb$				—
$KMnO_4$	١ع مجهول + ١ع H_2SO_4 + نقطتين $KMnO_4$				زوال لونه	—	—	—	—
H_2SO_4	١ع مجهول + ١ع H_2SO_4 على جدار الأنبوبة الداخلي				—	ألسنة دخان بيضاء	أبخرة بنية	—	—
$(CH_3COO)_2Pb$	١ع مجهول + ١ع $(CH_3COO)_2Pb$			—	—	راسب أبيض	—	—	—
$BaCl_2$	— ١ع مجهول + ١ع $BaCl_2$	—	—	—	—	—	—	راسب أبيض لا يذوب في HCl	راسب أبيض يذوب في HCl
$FeCl_3$	١ع مجهول + ١ع $FeCl_3$		—	—	—	—	—	بني محمر بدون راسب	أصفر هلامي

* نعمل محلول ملح في أنبوبة جانبية بوضع نصف معلقة أو معلقة ملح ونكمل الأنبوبة بماء ونرج جيداً حتى يذوب ونأخذ منها لعمل التجارب *
* كل تجربة في أنبوبة لوحدها *
* الكبريتيت مش هيشيل في الامتحان *

Eng: [illegible]

إستكمال الشقوق القاعدية

الشق / التجربة	Pb^{+2} الرصاص	Cu^{+1} النحاس	Fe^{+2} الحديدوز	Fe^{+3} الحديديك	Mn^{+2} المنجنيز	Ni^{+2} النيكل	Ca^{+2} الكالسيوم	Ba^{+2} الباريوم	Na^{+1} الصوديوم
HCL	راسب أبيض	١ سم³ مجهول + ١ سم³ HCL			—	—	—	—	—
K_2CrO_4	راسب أصفر	١ سم³ مجهول + ١ سم³ K_2CrO_4			—	—	—	—	—
$NaOH$	راسب أبيض	١ سم³ مجهول + ١ سم³ $NaOH$			—	—	—	—	—
H_2S	—	راسب أسود	١ سم³ مجهول + ١ سم³ H_2S + ١ سم³ HCL			—	—	—	—
$NaOH$	—	راسب أزرق هلامي	١ سم³ مجهول + ١ سم³ $NaOH$			—	—	—	—
NH_4OH + NH_4CL	—	—	راسب أخضر غامق	راسب بني هلامي	١ سم³ مجهول + ١ سم³ NH_4OH + ١ سم³ NH_4CL				
$NaOH$	—	—	راسب أخضر غامق	راسب بني هلامي	١ سم³ مجهول + ١ سم³ $NaOH$		—	—	—
$(NH_4)_2S$ + NH_4OH + NH_4CL	—	—	—	—	راسب بني باهت	راسب أسود	—	—	—
	١ سم³ مجهول + ١ سم³ $(NH_4)_2S$ + ١ سم³ NH_4OH + ١ سم³ NH_4CL								
$NaOH$	—	—	—	—	أبيض	أخضر فاتح	١ سم³ مجهول + ١ سم³ $NaOH$		
$(NH_4)_2CO_3$	١ سم³ مجهول + ١ سم³ NH_4CL + ١ سم³ NH_4OH + ١ سم³ $(NH_4)_2CO_3$					—	أبيض (راسب)	أبيض (راسب)	—
K_2CrO_4	١ سم³ مجهول + ١ سم³ K_2CrO_4			—	—	—	أصفر بدون راسب	راسب أصفر	—
إختبار اللهب	نبلل الأنبوبة من أسفل ثم نضعها في المادة المجهولة الصلبة ثم نسخن على اللهب								لون أصفر ذهبي

* الخارصين مش هينزل في الامتحان *

Eng: Hamdey